

Dissociation Constants for Acids at 25 °C.

Name	Formula	K_a (or K_{a1})	K_{a2}	K_{a3}
Acetic	$HC_2H_3O_2$	1.8×10^{-5}		
Arsenic	H_3AsO_4	5.8×10^{-3}	1.1×10^{-7}	3.2×10^{-12}
Arsenous	H_3AsO_3	5.1×10^{-10}		
Ascorbic	$H_2C_6H_6O_6$	8.0×10^{-5}	1.6×10^{-12}	
Benzoic	$HC_7H_5O_2$	6.5×10^{-5}		
Boric	H_3BO_3	5.8×10^{-10}	1.8×10^{-13}	1.6×10^{-14}
Butanoic	$HC_4H_7O_2$	1.5×10^{-5}		
Carbonic	H_2CO_3	4.3×10^{-7}	5.6×10^{-11}	
Chloroacetic	$HC_2H_2O_2Cl$	1.4×10^{-3}		
Chlorous	$HClO_2$	1.1×10^{-2}		
Citric	$H_3C_6H_5O_7$	7.4×10^{-4}	1.7×10^{-5}	4.0×10^{-7}
Cyanic	$HCNO$	3.5×10^{-4}		
Dichloroacetic	$HC_2HO_2Cl_2$	5.0×10^{-2}		
Formic	$HCHO_2$	1.8×10^{-4}		
Hydroazoic	HN_3	1.9×10^{-5}		
Hydrocyanic	HCN	6.2×10^{-10}		
Hydrofluoric	HF	6.8×10^{-4}		
Hydrosulfuric	H_2S	5.7×10^{-8}	1.3×10^{-13}	
Hypobromous	$HBrO$	2.3×10^{-9}		
Hypochlorous	$HClO$	3.0×10^{-8}		
Hypoiodous	HIO	2.3×10^{-11}		
Iodic	HIO_3	1.7×10^{-1}		
Lactic	$HC_3H_5O_3$	1.4×10^{-4}		
Malonic	$H_2C_3H_2O_4$	1.4×10^{-3}	2.0×10^{-6}	
Nitrous	HNO_2	4.5×10^{-4}		
Oxalic	$H_2C_2O_4$	5.6×10^{-2}	5.4×10^{-5}	
Phenol	HC_6H_5O	1.3×10^{-10}		
Phosphoric	H_3PO_4	7.5×10^{-3}	6.2×10^{-8}	4.2×10^{-13}
Propionic	$HC_3H_5O_2$	1.3×10^{-5}		
Pyruvic	$HC_3H_3O_3$	2.8×10^{-3}		
Selenous	H_2SeO_3	2.3×10^{-3}	5.3×10^{-9}	
Sulfuric	H_2SO_4	Large	1.2×10^{-2}	
Sulfurous	H_2SO_3	1.2×10^{-2}	6.6×10^{-8}	
Tartaric	$H_2C_4H_4O_6$	9.2×10^{-4}	4.3×10^{-5}	
Thiocyanic	$HSCN$	1.3×10^{-1}		
Trichloroacetic	$HC_2O_2Cl_3$	2.2×10^{-1}		

Dissociation Constants for Bases at 25 °C.

Name	Formula	K_b
Ammonia	NH_3	1.8×10^{-5}
Aniline	$C_6H_5NH_2$	4.3×10^{-10}
Dimethylamine	$(CH_3)_2NH$	5.4×10^{-4}
Ethylamine	$C_2H_5NH_2$	6.4×10^{-4}
Hydrazine	NH_2NH_2	1.3×10^{-6}
Hydroxylamine	$OHNH_2$	1.1×10^{-8}
Methylamine	CH_3NH_2	4.4×10^{-4}
Pyridine	C_5H_5N	1.7×10^{-9}
Trimethylamine	$(CH_3)_3N$	6.4×10^{-5}